**8 класс. Контрольная работа № 1 «Первоначальные химические понятия » I вариант**.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Тема** | **НПС** | **ППС** | **ВПС** |
| **1. Вещество** | **1**. Выбрать вещества: ключ, алюминий, гвоздь, глюкоза, льдина, пластмасса | **1.1** Выбрать смеси: молоко, железо, водопроводная вода, свинец, сок, кислород | **1.2** Выпишите простые вещества: Al, H2O, O2, HCl, P, HNO3 |
| **2. Молекулярная масса** | **2**. Определите Ar(As) | **2.1** Определите Mr(Al2O3) | **2.2** Определите Mr(Na3PO4) |
| **3. Формулы**  **Валентность** | **3.** Запишите в формулах:  а) молекула, состоящая из двух атомов фосфора и трех атомов кислорода  б) пять атомов углерода | **3.1** Определите валентность элементов: В2O3, H2S, Cl2O7 | **3.2** Составьте формулы по валентности: AlIIIО, MnVО, СIVН |
| **4. Химические уравнения** | **4**. Определите тип реакции:  Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2  N2 + 3H2 → 2NH3 | **4.1** Расставьте коэффициенты и определите тип реакции:  Fe +Cl2 → FeCl3  Na + O2 → Na2O | **4.2** Дописать уравнение, расставить коэффициенты, определить тип реакции  SiO2 + Mg → ? + MgO |
| **5. Количество вещества** | **5**. Определите массу 3,5 моль углекислого  газа (СО2) | **5.1** Определите количество вещества и число молекул 84г азота (N2) | **5.2** Определите количество вещества, объем и число молекул 68г аммиака (NH3) |

**8 класс. Контрольная работа № 1 «Первоначальные химические понятия» II вариант**.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Тема** | **НПС** | **ППС** | **ВПС** |
| **1. Вещества** | **1**. Выбрать тела: вода, карандаш, графит, линейка, золото, кольцо | **1.1** Выбрать чистые вещества: серебро, мед, морская вода, дистиллированная вода, воздух, водород | **1.2** Выпишите сложные вещества: N2, H2SO4, Fe, H2S, Si, CO2 |
| **2. Молекулярная масса** | **2**. Определите Ar( W) | **2.1** Определите Mr(P2O5) | **2.2** Определите Mr(K2CO3) |
| **3. Формулы**  **Валентность** | **3**. Запишите в формулах:  а) три атома железа  б) молекула, состоящая из двух атомов хлора и семи атомов кислорода | **3.1** Определите валентность элементов: MnO2, Cl2O5, N2O | **3.2** Составьте формулы по валентности:СrVIO,FeIIIО, СаН |
| **4. Химические уравнения** | **4**. Определите тип реакции:  2HgO → 2Hg + O2  CaO + 2HCl → CaCl2 + H2O | **4.1** Расставьте коэффициенты в уравнении:  Al + O2 → Al2O3  AgCl → Cl2 + Ag | **4.2** Дописать уравнение, расставите коэффициенты и определить тип реакции  Fe2O3 + H2 → H2O + ? |
| **5. Количество вещества** | **5**. Определите массу 1,5 моль сероводорода (Н2S) | **5.1** Определите количество вещества и число молекул 64г кислорода (О2) | 5.2 Определите количество вещества, объем и число молекул 128г оксида серы (SO2) |